DEUTSCHLAND



PATENT- UND MARKENAMT

® BUNDESREPUBLIK ® Gebrauchsmusterschrift ® Int. CI.7: @ DE 203 03 420 U 1

30.10.2003

203 03 420.1 (1) Aktenzeichen: Anmeldeteg: 3. 3.2003 25. 9.2003

(ii) Eintragungstag: Bekanntmachung im Patentblatt:

C 07 C 31/00 C 07 C 31/125

C 07 C 69/00 C 08 G 65/00 C 07 C 303/00 C 07 F 9/08 C 07 C 47/00 C 07 C 63/00 C 07 C 43/00 C 07 C 211/00 C 07 H 13/02 C 07 H 15/04

(3) Inhaber:

Sasol Germany GmbH, 22297 Hamburg, DE

(A) Vertreter:

Müller, Schupfner & Gauger, 21244 Buchholz

Alkoholmischungen und deren Derivate

Alkoholmiechungen und deren Derfvetze Alkoholmiechungen und deren Derfvetze Alkoholmiechung (F-Alkoholg) enthaltend Alkohole der Formal RCH₂OH, wobei Rt, definiert ist als R-CH₂-Rest der Verbindung (S-CH₂-DH und lei filt von größes 20 Gew.-X bis 30 Gew.-X der Alkohole ist für von größes 20 Gew.-X bis 30 Gew.-X der Alkohole offender, Inness and Henrick ist und lei für von größes 10 Gew.-X bis 80 Gew.-X der Alkohole Ger Kohlenwassenschoff-Restses R der Blobole der Kohlenwassenschoff-Restses R der Blobole photosometer in der Schleinwassenschoff-Restses Restses Kohlenwassenschoff-Restses Restses Rests

und weiterhin ggf. (c) bis zu 10 Gew.-% andere Alkohole mit 6 bis 21 Kohlento be such that we have all dereal known and the such that the such that wobel sich (a), (b) und (c) zu 100 Gew.-% ergänzen, und Derivate der Alkohole dieser Alkoholmischung. 5

10

15

20

25



Alkoholmischungen und deren Derivate

Lineare, gesättigte Fettalkohole der Kettenlängen C₂ bis C₂₂ können aus natürlichen Fetten und Ölen durch Hydrolyse bzw. Methanolyse und nachfolgender Hydrierung der resultierenden Säuren bzw. Methylester gewonnen werden. Noch längerkettige, lineare gesättigte Fettalkohole C₂₂ bis C₄₀ finden sich in natürlichen Wachsen, wie zum Beispiel in Bienenwachs oder auch in Montanwachsen. Petrochemisch können lineare, gesättigte Fettalkohole im Kettenlängenbereich C₆ bis C₂₀ über den Ziegler-Prozess aus Aluminium, Wasserstoff und Ethylen gewonnen werden. Darüber hinaus lassen sich durch Ethylempolymerisation und Überführung der erhaltenen α-Olefine in Alkohole oder auch Säuren der Kettenlängen im Bereich C₂₀ bis C₆₀ herstellen (Unilin-Alkohole und Säuren).

Semilineare Fettalkohole wie Necdol

Alkohole können über Ethen Oligomerisierung und nachfolgender selektiven Hydroformylierung der erhaltenen α-Olefine synthetisiert werden. Denartige Alkohole (mC-Alkohole) haben einen Gehalt an primären, linearen und sesättisten Alkoholen von ca. 80%.

Sogenannte "normale" Oxoalkohole (nO-Alkohole) werden meist auf Basis von Kerosen (Robol) hergestellt. Dabei isoliert man zunächst den Paraffin-Strom, der nachfolgend zu Olefinen dehydriert und abschließend hydroformytiert wird. Die nach diesem Prozess erhaltenen Fettalkohole weisen zu etwa 50% primäre, lineare, gesättigte Fettalkohole auf. Es ist bekannt, dass dieser Produktstrom in lineare und verzweigte Anteile aufgespalten werden kann.

- Neben diesen meist nur einfach verzweigten Fettalkoholen sind auch Fettalkohole bekamn, die mehrhach verzweigt sind. Derardige Fettalkohole werden durch Oligomenisierung von Propen und/oder Butenen gewonnen. G\u00e4ngige Kettenl\u00e4ngen f\u00fcr derartige Alkohole sind Cq bis C12 (2.8. Isononanol, Isodecamol und Isotridecamol).
- 30 Eine neue Klasse von Fettalkoholen wurde durch die Hydroformylierung von Olefinen, die im Fischer-Tropsch (FT) Prozess aus Synthesegas gewonnen werden, zugänglich (FT-Alkohole). Im Gegensatz zu bekannten Fettalkoholen weisen diese Fettalkoholen strukturelle Besonderheiten auf. So liegt zur der mittlere Verzweigungsgrad wie bei den "normalen" Oxoalkoholen bei ca. 50%, die Verzweigung befindet sich jedoch nicht in 2-Position zur Hydroxyl-Gruppe.

Tabelle 1 Struktur von Oxozikoholen

5		nO- Alkohole	mO- Alkohele	FT-Alkohole		
	lineare Alkohole	~45%	~80%	~50%		
	verzweigte Alkohole	~55%	~20%	~50%		
	R-CH2-CH2-OH	~45%	~80%	~95%		
	R,R'CH-CH2-OH	~55%	~20%	~5%		

Der FT-Alkohol bzw. genauer gesagt die FT-Alkoholmischung ist wie folgt bezüglich des Kohlenwasserstoff-Restes R für R-CH₂OH zusammengesetzt:

- (a) von größer 20 bis 80 Gew.-% der Alkohole mit einem Kohlenwasserstoff-Rest R sind linear und aliphatisch, vorzugsweise gesättigt, und weisen im Mittel 4 bis 20, vorzugsweise 7 bis 12, Kohlenstoffatome auf,
- (b) von größer 10 bis 80 Gew.-% der Alkohole mit einem Kohlenwasserstoff-Rest R weisen im Mittel 4 bis 20, vorzugsweise 7 bis 12, Kohlenstoffatome und bis zu 3, vorzugsweise 1 oder 2, tertiltre Kohlenstoffatome auf, sind aliphatisch, vorzugsweise gesättigt, und keines der tertiltren Kohlenstoffatome befindet sich in 2- oder 3-Position bezogen auf die -OH Gruppe des Alkohols bzw. der Säure, wobei zumindest 80%, vorzugsweise zumindest 95%, der tertiären Kohlenstoffatome bezogen auf die Summe aller tertiären Kohlenstoffatome in der Mischung nicht unmittelbar benachbart sind.

wobei vorzugsweise die tertiären Kohlenstoffshome - soweit diese mit Alkylgruppen substitutert sind - die Alklygruppen zu größer 70% aller Alkyl -- Verzweigungen der Mischung, vorzugsweise größer 80%, Methyl- und / oder Edyl-Gruppen, vorzugsweise Methyl-Gruppen sind

und

10

15

20

25

30

- (c) bis zu 10 Gew.-% sind andere Alkohole mit im Mittel 5 bis 21, vorzugsweise 8 bis 13 Kohlenstoffatome,
 - wobei die Alkohole gemäß (a), (b) und die anderen Alkohole (c) sich zu 100 Gew.-% ereänzen.
- 35 R₁ ist definiert als R-CH₂-Rest, obiger Verbindung RCH₂OH. Wenn immer in nechfolgend besohrlebenen Derivaten von R bzw. R₁ die Rede ist, werden darunter Reste wie oben definiert verstanden.

Bevorzugte Ausführungsformen sind Gegenstand der Ansprüche 2 bis 7 oder nachfolgend beschrieben. Obige Alkoholmischungen sind unter dem Markenamen SAFOL® erhältlich.

Ester der FT-Alkohole

5

25

35

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ester der allgemeinen Formel R.O-C(=O)-R.

10 R1 steht für die oben definierte Mischung von Resten und R2 ist eine Säurekomponente von z.B. aliphatischen, cyclischen oder aromatischen, verzweigten oder linearen, gesättigten oder ungesättigten C2- bis C22- Monocarbonsäuren (z.B. Ameisensäure, Essigsăure, Propansăure, Buttersaure, Isobuttersaure, Pentansaure, Hexansaure, Hentansaure, Octansaure, Pelagonsaure, Decansaure, Laurinsaure, Myristinsaure, Palmitinsaure, Stea-15 rinsäure, Eicosansäure, Talkfettsäure, Kokosfettsäure, Palfettsäure, Rizinolsäure, Ölsäure, Linolsäure, Linolensäure, Behenvifettsäure, Isostearinsäure, Isooctansäure, Isononansäure. Isodecansäure, 2-Ethylhexansäure, 2-Propylheptansäure, 2-Butyloctansäure, 2-Butvidecansaure, 2-Hexyloctansaure, 2-Hexyldecansaure, 2-Hexyldecansaure, 2-Octyldecansäure, 2-Octyldodecansaure, 2-Decyltetardecansäure. Dodecvihexadecansaure, 2-Tetradevoloctadecansaure, Benzoesaure, Cyclohexancarbon-20 säure, Glycolsäure, Milchsäure, Hydroxylbuttersäure, Mandelsäure, Glycerolsäure, Acrylsäure, Methacrylsäure), Dicarbonsäuren (z.B. Oxalsäure, Malonsäure, Bersteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebazinsäure, Maleinsäure, Furnarsäure, Phihalsäure, Isophthalsäure, Terephihalsäure, Änfelsäure, Weinsäure, 1,2-Cyclohexandicarbonsäure), Tricarbonsäuren (z.B. Trimellitsäure, Citronensäure) und Tetracarbonsäure (z.B. Pyrromellitsäure), Hexahydrophthalsäureanhydrid. Kohlensäure. Chlorkohlensäure, Itaconsäure, Isethionsäure, Tartronsäure, N-Methylglycin 2-Aminoethansulfonsäure und jeweils die halogenierte Formen.

30 Ester von FT-Säuren

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ester von FT Säuren der allgemeinen Formel R-C(=O)-O-R2, wobei die Säuren durch z.B. Alkalischmelzenoxidation hergestellt werden können

R steht für die oben definierte Mischung von Resten und Rz ist ein aliphatischer, cyclischer oder aromatischer, verzweigter oder linearer, gesättigter oder ungesättigter C2bis C22- Monoalkohol, z.B. Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol, Butanol, Isobutanol, Pertanol, Hexanol, Heptanol, Octanol, Nonanol, Decanol, Doceanol, Tetradecanol, Hexandecanol, Eicosanol, Talkfettalkohol, Kokosfettalkohol, Palfettalkohol, Isionalkohol, Linolevalkohol, Linolevalkohol, Linolevalkohol, Linolevalkohol, Isononanol, Isodecanol, 2-Ethylhexanalkohol, 2-Propylheptanol, 2-Butyldecanol, 2-Butyldecanol, 2-Hexyldecanol, 2-Hexyldecanol, 2-Hexyldecanol, 2-Dodecylhexandecanol, 2-Octyldecanol, 2-Octyldecanol, 2-Dodecylhexandecanol, 2-Tetradevoloctadecanol, Benzylalkohol, Cyclohexanol, Vinylalkohol, Milohashure, Hydroxylbuttershure, Mandelshure, Glycerolshure, Citronenshure oder Phenole; Diole, wie z.B. Ethylenglycol, Diethylenglycol, Trithylenglycol, Propylenglycol, Butylenglycol, Pentylenglycol, Hexylenglycol, Neopentylglycol, Apfelshure, Weinshure oder Cyclohexandiole; Triole, wie z.B. Glycerin oder Trimethylolpropan und Polyole, wie z.B. Zucker-Alkohole, Diglyceride, Pringyceride, Pentacryfurit oder Dipentacrythit, und jeweils die halogenierten Formen.

Polyglykolether der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Polyglykolether der allgemeinen Formel

20 R₁O - (OC_XH_Y)_n - H

5

10

15

35

worin R_1 die am Anfang definierte Bedeutung hat und X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12 und n für 1 bis 100 steht.

25 Ethersulfate und Sulfate der FT-Alkohole

Gegeastand der Anmeldung sind weiterhin Ethersulfste und Sulfate der Formel $R_1 - (OC_XH_Y)_n - SO_3H$ und $[R_1 - (OC_XH_Y)_n - SO_3]$ Me worln R_1 die am Anfang definierte Bedeutung hat und

30 Me für wasserlösliche Kationen, wie z.B. Na, K, Mg, K, Ca, MRA, MPA, MiPA, TMP, X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12 und n für 0 bis 100 steht.

Etherphoshate der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Etherphoshate der Formel

DE 20303420 U1

$$R_1O - (C_XH_YO)_n - PO - (O-C_XH_Y)_m - OR_2$$

 $O-(-O-C_XH_Y)_o - OR_3$

5 worin R₁ die am Anfang definierte Bedeutung hat, R₂₃ können gleich R₁ sein und n steht für 0 bis 100, m für 0 bis 100, o für 0 bis 100, X für 2 bis 6 und Y für 4 bis 12. R₂ und R₃ können unabhängig füreinander auch für H, C_X·H_Y, stehen mit X' gleich 1 bis 100 und Y' gleich 3 bis 201.

10 Ethercarboxylate der FT-Alkehole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ethercarboxylate der Formel

$$R_1O - (OC_xH_y)_n - CH_2 - COO^*Me$$

15

worin R₁ die am Anfang definierte Bedeutung hat und X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12; Me für wasserlösliche Kationen, wie z.B. Na, K, Mg, K, Ca, MEA, MPA, MiPA, TMP oder H, und n für 0 bis 100 steht.

20 Sulfobernsteinsäureester und Ethersulfosuccinate der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Sulfobernsteinsäureester und Ethersulfosuccinate der Formel

25 CH₂ - COO(C_xH_yO)_n-R₂

 $CH - COO(C_xH_YO)_n-R_1$

SO³Me

30

worin R_1 die am Anfang definierte Bedeutung hat, R_2 kann gleich R_1 sein, steht für H, C_XH_Y - mit X' gleich 1 bis 100 und Y' gleich 3 bis 201 oder ist ein wasserlösliches Kation, n steht für 0 bis 100, X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12 und Me für ein wasserlösliches Kation, wie z.B. N_A , K, M_B , K, C_A , MEA, MPA, MPA, MPA. TMP oder H.

Alkylphosphate der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Alkylphosphate der Formel

10
$$R_1O = P \cdot O - R_1$$
 OR_2

15

30

worin R_1 die am Anfang definierte Bedeutung hat, $R_{2^{3/4}}$ können unabhängig voneinander gleich R_1 sein oder R_2 , R_3 und/oder R_4 stehen unabhängig voneinander für H oder C_XH_Y , mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

Alkylphosphite der FT-Alkohole

20 Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Alkylphosphite der Formel

25 worin R₁ die am Anfang definierte Bedeutung hat, R₂₀ k\u00fannen unabh\u00e4ngig voneinander gleich R₁ sein oder R₂ und/oder R₃ stehen unabh\u00e4ngig voneinander f\u00fcr H oder C_XH_Y, mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

Aldehyde der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Aldehyde der FT-Alkohole der Formel

RCHO

35 Durch Oxidation lassen sich die FT Alkohole (wie am Anfang definiert), in die entsprechenden Aldehyde überführen.

Halbacetale/ Acetale der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Halbacetale oder Acetale der FT-Alkohole mit der Formel

10 worin R di

5

worin R die am Anfang definierte Bedeutung hat, R_{20} können unabhängig voneinander gleich R sein oder R_2 und/oder R_3 stehen unabhängig voneinander für H oder C_XH_Y , mit X gleich I bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

Heterosubstituierte Verbindungen der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin heterosubstituierte Verbindungen der FT-Alkohole mit der Formel

$$R_1 - X$$

20

30

35

15

worin R_1 die am Anfang definierte Bedeutung hat, und X für F, Cl, Br, J, SH, NH_2 oder NR_2R_3 steht, wobei R_2 , R_3 unabhängig voneinander gleich H oder C_XH_Y sind mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

25 Amine der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Amine der FT-Alkohole mit der Formel

worin R die am Anfang definierte Bedeutung hat, R_{20} können unabhängig voneinander gleich R sein oder R_2 und/oder R_3 stehen unabhängig voneinander für H oder C_XH_Y , mit X gleich 1 bis 100, Y gleich 3 bis 201 und Z gleich 0 oder 1.

Amine/Fettamine werden meist aus Fettsäuren über die Stufe der Fettsäurenitrile hergestellt. Die katalytische Hydrierung führt je nach Wahl der Reaktionsbedingun-

DE 20303420 U1

gen zu primären, sekundären oder tertiären Fettaminen. Daneben werden Fettamine tiber die Stufe der Fettalkohole technisch hergestellt (Aminolyse).

Carbonsäuren der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Carbonsäuren der FT-Alkohole mit der Formel

R-COO-H

5

10

30

35

worin R die am Anfang definierte Bedeutung hat.

Metallerganische Verbindungen der FT-Alkohole

15 Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin metallorganische Verbindungen der FT-Alkohole mit der Formel

$(R_1)_WM$

worin R₁ die am Anfang definierte Bedeutung hat und M für ein Metall, wie z.B. Na, K, Li, Mg, Al, Ca, Ti, Sn, Pb, Ba, Zn steht und W ist die Wertigkeit des Metalls.

Ether der FT-Alkehole

25 Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ether der FT-Alkohole mit der Formel

worin R_1 die am Anfang definierte Bedeutung hat und R_x für H oder C_XH_Y , mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201 steht.

Zuckerester der FT-Alkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Zuckerester der FT-Alkohole mit der Formel

(R-CO)_x -O-Zucker

worin R die am Anfang definierte Bedeutung hat und x für I bis 10 steht. Der Zucker - Rest ist ein Monosaccharid mit vier, fünf oder sechs C-Afomen wie z.B. Erythrose, Throsse, Ribose, Desoxyribose, Glucose, Fructose, Arabinose, Xylose, Lyxose, Allose, Altrose, Gulose, Mannose, Idose, Galactose, Talose, Disaccharide bis hin zu Polysacchariden.

Zuckerether der FT-Alkehole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Zuckerether der FT-Alkohole mit der Formel

 $(R_1 - O)_x - Zucker$

5

10

15

25

30

35

worin R₁ die am Anfang definierte Bedeutung hat und x für 1 bis 10 steht. Der Zucker
– Rest ist ein Monosaccharid mit vier, fünf oder sechs C-Atomen wie z.B. Erythrose,
Throose, Ribose, Desoxyribose, Giucose, Fructose, Arabinose, Xylose, Lyxose, Allose,
Altrose, Gulose, Mannose, Idose, Galactose, Talose, Disaccharide bis hin zu Polysacchariden.

20 Guerbetalkohole der FT-Alkohole

Die Guerbetalkohole (Reg-CH2OH) werden durch Kondensation beim Erhitzen von FT-Alkoholen R,OH, wie am Anfang definiert, in Gegenwart von Alkali, z.B. Kaltumhydroxid, hergestellt. Die Reaktion wird bei Temperaturen von 200 bis 300 °C durchgeführt. Alternativ können die Guerbetalkohole über Aldolkondensation von FT-Aldehyde RCHO, wie am Anfang definiert, und auschließender Hydrierung bergestellt werden.

Ergebnis sind in weiterhin 2-Stellung zur Hydroxylgruppe verzweigte FT-Guerbetalkohole, R₀ ist definiert als R₀- CH₂- Rest der Verbindung R₀-CH₂OH. Wenn immer in nachfolgenden beschriebenen Derivaten von R₀ bzw. R₀⁻ die Rede ist, werden dannter Reste wie hier unter diesem Punkt erläutert verstanden.

Die Guerbet-Kondensation selbst vollzieht sich auf der Oxidationsstufe des Aldehydes im Sinne der Aldolkondensation. Die Eigenschaften der Guerbetalkohole sind folgendermaßen charakterisiert: Der Schmelzpunkt und die Viskosität sind gegenüber linearen Alkoholen des gleichen Molekulargewichtes deutlich niedriger. Fitöchtigkeit und Dampfdruck sind wesentlich niedriger und sie besitzen eine gute Oxidationsstabilität.

nr 203 03 420 Ui



Ester der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ester der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

5 R₀O-CO-R₂

10

15

20

25

30

35

Ro hat die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung und O-CO-R2 ist eine Säurekomponente von z.B. aliphatischen, cyclischen oder aromatischen, verzweigten oder linearen, gesättigten oder ungesättigten C2- bis C22- Monocarbonsäuren, z.B. Ameisensäure, Essigsäure, Propansäure, Buttersäure, Isobuttersäure, Pentansäure, Hexansäure, Hentansäure, Octansäure, Pelagonsäure, Decansäure, Laurinsäure, Myristinsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure, Eicosansäure, Talkfettsäure, Kokosfettsäure, Palmfettsäure, Rizinolsaure, Ölsaure, Linolsaure, Linolensaure, Behenvifettsaure, Isostearinsaure, Isooctansäure, Isononansäure, Isodecansäure, 2-Ethylhexansäure, 2-Propylheptansäure, 2-Butyloctansäure, 2-Butyldecansäure, 2-Hexyloctansäure, 2-Hexyldecansäure, 2-Hexyldodecansäure, 2-Octyldecansäure, 2-Octyldodecansäure, 2-Decyltetradecansäure, 2-Dodecvihexadecansäure, 2-Tetradecvioctadecansäure, Benzoesäure, Cyclohexancarbonsäure, Glycolsäure, Milchsäure, Hydroxylbuttersäure, Mandelsäure, Glycerolsäure, Acrylsäure oder Methacrylsäure, Dicarbonsäuren wie z.B. Oxalsäure, Malonsäure, Bersteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Azelainsäure, Sebazinsäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Phthalsäure, Isophthalsäure, Terephthalsäure, Anfelsäure, Weinsäure oder 1.2-Cyclohexandicarbonsäure, Tricarbonsäuren, wie z.B. Trimellitsäure oder Citronensäure und Tetracarbonsäure, wie z.B. Pyrromellitsäure. Hexahydronhthalsäureanhydrid, Kohlensäure, Chlorkohlensäure, Itaconsäure, Isethionsäure, Tartronsäure, N-Methylglycin 2-Amino-ethansulfonsäure und jeweils die halogenierten Formen,

Ester der FT-Guerbetsäuren

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ester der FT-Guerbetsäuren mit der Formel

Ro -CO-O-R2

FT-Guerbetsäuren werden über die Alkalischmelzenoxidation hergestellt, alternativ können die Guerbetsäuren über Aldelkondensation von FT-Aldelnydem RCHO, wie am Anfang definiert, und anschließender selektiver Hydrierung und Oxidation hergestellt werden. Re hat die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung und Re ist ein aliphatischer. cyclischer oder aromatischer, verzweigter oder linearer, gesättigter oder ungesättigter C2bis C22- Monoalkohol, wie z.B. Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol, Butanol, Isobutanol, Pentanol, Hexanol, Heptanol, Octanol, Nonanol, Decanol, Dodecanol, Tetradecanol, Hexadecanol, Octadecanol, Eicosanol, Talkfettalkohol, Kokosfettalkohol, Palmfettaikohol, Rizinusalkohol, Oleylalkohol, Linolylalkohol, Linolenylalkohol, Behenylalkohol, Isostearylalkohol, Isooctanol, Isononanol, Isodecanol, 2-Ethylhexanalkohol, 2-Propylheptanol, 2-Butyloctanol, 2-Butyldecanol, 2-Hexyloctanol, 2-Hexyldecanol, 2-Hexyldodecanol, 2-Octyldecanol, 2-Octyldodecanol, 2-Decyltetradecanol, 2-Dodecyihexadecanol, 2-Tetradeycloctadecanol, Benzylalkohol, Cyclohexanol, Vinylalkohol, Milchsäure, Hydroxylbuttersäure, Mandelsäure, Glycerolsäure, Citronensäure oder Phenole, Diole , wie z.B. Ethylenglycol, Diethylenglycol, Trithylenglycol, Propylengiycol, Butylengiycol, Pentylengiycol, Hexylengiycol, Neopentylgiycol, Äpfelsäure, Weinsäure oder Cyclohexandiole, Triole, wie z.B. Glycerin oder Trimethylolyropan und Polyole, wie z.B. Zucker-Alkohole, Diglyceride, Triglyceride, Polyglyceride, Pentaerythrit oder Dipentaerythit, und jeweils die halogenierten Formen.

Polyglycolether der FT-Guerbetalkohole

20 Gegenstand der Anmeldung sind weiternin Polyglycolether der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

$$R_GO - (OC_XH_Y)_n - H$$

5

10

1.5

25 worin R₀ die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12 und n für 1 bis 100 steht.

Ethersulfate und Sulfate der FT-Guerbetalkohole

30 Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ethersulfate und Sulfate der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

$$R_G - (OC_XH_Y)_n - SO_3H$$
 bzw. $[R_G - (OC_XH_Y)_n - SO_3]^*Me$

35 worin Ro die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und X steht für 2 bis 6, Y für 4 bis 12 und n für 1 bis 100. Me steht für wasseriösliche Kationen, wie z.B. Na, K. Mg, K. Ca, MEA, MPA, MPA, TMP.

DE 203 03 420 U1

Etherphoshate der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Etherphoshate der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

$$R_{GO} - (C_XH_YO)_n - PO - (O-C_XH_Y)_m - OR_2$$

 $O-(-O-C_XH_Y)_0 - OR_3$

5

10

15

20

35

worin \mathbb{R}_0 die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat, \mathbb{R}_{20} können gielch \mathbb{R}_0 sein und n für 0 bis 100, m für 0 bis 100, o für 0 bis 100, X für 2 bis 6 und Y für 4 bis 12 stehen. \mathbb{R}_2 und \mathbb{R}_3 können unsähängig füreinander aber auch für H, \mathbb{C}_X -Hystehen mit X' gleich 1 bis 100 und Y' gleich 3 bis 201.

Ethercarboxylate der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ethercarboxylate der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

$$R_0O - (OC_XH_Y)_n - CH_2 - COO^-Me$$

worin R_0 die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12; Me für wasserlösliche Kationen, wie z.B. Na, K, Mg, K, Ca, MEA, MPA, MiPA, TMP oder H, und n für 0 bis 100 steht,

25 Sulfobernsteinsäureester und Ethersulfosuccinate der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Sulfobernsteinsäureester und Ethersulfosuccinate der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

worin Ro die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat,

 R_2 kann gleich R_0 sein, steht für H, C_XH_T mit X' gleich 1 bis 100 und Y' gleich 3 bis 201 oder ist ein wasserlösliches Kation, n steht für 0 bis 100, X für 2 bis 6, Y für 4 bis 12 und Me für ein wasserlösliches Kation, wie z.B. Na, K, Mg, K, Ca, MEA, MPA, MIPA, TMP oder H.

Alkvinhosphate der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Alkylphosphate der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

R₀O P-O F

5

10

15

25

30

35

worin R_0 die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat, $R_{2/M}$ können unabhängig voneinander gleich R_0 sein oder R_2 , R_3 und/oder R_4 stehen unabhängig voneinander für H oder C_XH_Y , mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

Alkylphosphite der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Alkylphosphite der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

worin R_0 die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat, R_{23} können unabhängig voneinander gleich R_0 sein oder R_2 und/oder R_3 stehen unabhängig voneinander für H oder C_XH_Y mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

Aldehyde der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Aldehyde der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

R_G·CHO

worin R_C die oben für Guerbetalkohlole definierte Bedeutung hat. Durch Oxidation 10 lassen sich die FT Guerbetalkohole mit der oben für Guerbetalkohole definierte Zusammensetzung, in die entsprechenden Aldehyde überführen.

Halbacetale/ Acetale der FT-Guerbetalkohole

15 Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Halbacetale / Acetale der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

25

30

35

worin R₀ die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat, R₂₀ können unabhängig voneinander gleich R₀ sein oder R₂ und/oder R₃ stehen unabhängig voneinander für H oder C_xH_y, mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

Heterosubstituierte Verbindungen der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin heterosubstituierte Verbindungen der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

worin R_0 die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat, und X für F, Cl, Br, J, SH, NH₂ oder NR₂R₃ steht, wobei R_2 , R₃ unabhängig voneinander gleich H oder C_X Hy sind mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201.

DE 20303420 U1

Amine der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Amine der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

R_{0'}-CH₂-N(O)_z-CH₂R₂ | | CH₂R₃

5

10

15

25

30

35

worin $R_{0'}$ die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat, $R_{2'}$ können unabhängig voneinander gleich $R_{0'}$ sein oder $R_{2'}$ und/oder $R_{3'}$ stehen unabhängig voneinander für H oder $C_{X}H_{Y}$, mit X gleich 1 bis 100, Y gleich 3 bis 201. Z ist gleich 0 oder 1.

Die Amine/Fettamine werden meist aus Guerbet Fettsäuren über die Stufe der Fettsäurenitrile hergestellt. Die katalytische Hydrierung führt je nach Wahl der Reaktionsbedingungen zu primären, sekundären oder tertiären Guerbet-Fettaminen. Daneben werden Guerbet-Fettamine über die Stufe der Fettalkohole technisch hergestellt (Aminolyse).

20 Carbonsäure aus FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Carbonsäure der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

R₀--COO-H

worin R₀· die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat. Carbonsäure der FT-Guerbetalkohole werden z.B. hergestellt durch die Oxidation der entsprechenden Alkohole bzw. deren Aldebyde.

Metallorganische Verbindungen der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin metallorganische Verbindungen der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

 $(R_G)_{WM}$

worin R₀ die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und M für ein Metall, wie z.B. Na, K, Li, Mg, Al, Ca, Ti, Sn, Pb, Ba, Zn, steht. W ist die Wertigkeit des Metalls

5 Ether der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Ether der FT-Guerbetalkohole der Formel

worin R_G die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und R_x für H oder C_XH_Y , mit X gleich 1 bis 100 und Y gleich 3 bis 201 steht

Zuckerester der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Zuckerester der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

(R₀, -CO)_x -O-Zucker

10

15

20

30

35

worin Ro die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und x für 1 bis 10 steht. Der Zucker – Rest ist ein Monosaccharid mit vier, fünf oder sechs C-Atomen wie z.B. Erythrose, Threose, Ribose, Desoxyribose, Glucose, Fructose, Arabinose, Xylose, Lyxose, Allose, Altrose, Gulose, Mannose, Idose, Galactose, Talose, Disaccharide bis hin zu Polysacchariden.

Zuckerether der FT-Guerbetalkohole

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin Zuckerether der FT-Guerbetalkohole mit der Formel

$$(R_G - O)_r - Zucker$$

worin R_0 die oben für Guerbetalkohole definierte Bedeutung hat und x für 1 bis 10 steht. Der Zucker – Rest ist ein Monosaccharld mit vier, fünf oder sechs C-Atomen wie z.B. Erythrose, Threose, Ribose, Desoxyribose, Glucose, Fructose, Arabinose, Xylose, Lyxose, Allose, Altrose, Gulose, Mannose, Idose, Galactose, Talose, Disaccharide bis hin zu Polysacchariden.

5 Die erfindungsgemäßen Verbindungen haben sehr vielseitige Anwendungsbereiche:

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate können als Additive zu Polymeren eingesetzt werden, dabel versteht man unter Additiven Welchmacher, Stabilisatoren, Costabilisatoren, Lösungsmittel, Konservierungsmittel, Rheologicadditive, Füllstoffe, Gleitmittel, Trenamittel, Flammhermer, Extender, Sekundfrweichmacher oder Prozesshilfsmittel, Antistatika, Antioxidanzien, UV-Stabilisatoren, Netz- und Dispergiermittel, Oberflächenadditive, Staubbekämpfungsmittel, Formtrennmittel oder Aufschämmer für Dispersionene, ebenfalls in Polymerschäumern z.B. als Schaumstabilisatoren können sie verwendet werden.

15

20

25

30

10

Unter Polymeren versteht man Naturharze wie Kolophonium, modifizierte Naturharzen. Cellulose-Derivate z.B. in Nitrocellulose, Celluloseester, Celluloseether, Polvestern, Polyester-Polyolen, Epoxidharzen, Alkydharzen, Acrytharze, Formaldehydkondensaten, Phenolharze, Polyurethan, in Silikonharz, Polyvinylchlorid (PVC), Polyvinylidenchlorid (PVDC), Polyacrylate (z. B. Polymethylmethacrylat (PMMA), Polyalkylmethacrylat (PAMA)), Fluorpolymere (z.B. Polyvinylidenfluorid (PVDF), Polytetraflurethylen (PTFE)), Polyvinylacetat (PVAc), Polyvinylalkohol (PVA), Polyvinylacetal (z.B. Polyvinylbutyral (PVB)), Polystyrol-Polymere (z. B. Polystyrol (PS), expandierbares Polystyrol (EPS), Acrylnitril-Styrol-Acrlylat (ASA), Styrol-Acrylnitril (SAN), Acrylnitril-Butadien-Styrol (ABS), Styrol-Maleinsäureanhydrid-Copolymer (SMA), Styrol-Metharcylsture-Copolymer), Polyolfine (z. B. Polyethylene (PE), Polypropylen (PP)), thermoplastische Polyolfine (TPO), Polyethylenvinylaceat (EVA), Polycarbonat (PC), Polyethylenterephthalat (PET), Polybutylenterephthalat (PBT), Polyoxymethylen (POM), Polyamide (PA), Polyethylenglycol (PEG), Polyurethan (PU), thermoplastisches Polyurethan (TPU), Biopolymere (z.B. Polymilchsäure (PLA), Polyhydroxylbuttersäure (PHB), Polyhydroxylvaleriansäure (PHV)), Polyester, Stärke, Cellulose und Cellulose-Derivate (z.B., Nitrocellolose (NC), Ethylcellulose (EC), Celluloseacetate (CA), Celluloseacetat/butyrat (CAB)), Silicone sowie Blends oder Copolymere aus den oben erwähnten Polymeren bzw. deren Monomereinheiten.

35

Derartige Formulierungen werden in Folien, Lacken, Farben, Extrudaten oder diversen anderen Anwendungsfeldern verwendet.

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. und deren Derivate können bei der Polymerisation als Emulgatoren, Suspensionsstabilisatoren und als Polymerisationshilfsmittel z.B. zum Einstellen eines einheitlichen Molekulargewichtes (Kettenabbruchsreagenz, Kettenstarter, Kettenregulator) eingesetzt werden.

5

10

15

20

25

30

35

Ein großes Anwendungsgebiet ist in Schmiermitteln zu finden, wie Schmierstoffesteröle. allgemein Schmierstoffe für Kältemaschinen und Motorenöle, wobei unter Motorenölen (z.B. Zweitakt-, Viertakt-, Gas-, Kolben-, Wankel- und Dieselmotoren), Hydrauliköle, Kurbelwellenöle, Kompressoröle (wie z. B. Gaskompressoröle, Luftkompressoröle, Kältekompressoröle, Kohlenwasserstoffkompressoröle), Kühlschmierstoffe, Tieftemperaturschmieröle und -fette, Hochtemperaturschmieröle und -fette, Drahtseilschmierstoffe. Textilmaschinenöle, Kältemaschinenöle, Flugtriebwerköle, Spindelöle, Spinning oils, Umlauf-Schmieröle, Traktionsfluide, Getriebeöle (z. B. Rädergetriebeöle, Gelenkgetriebeöle. Schraubengetriebeöle. Kurvengetriebeöle, Sperrgetriebeöle. Zugmittelgetriebeöle. hydrostatische Getriebeöle, hydrodynamische Getriebeöle, Überduckgetriebeöle, Unterdruckgetriebeöle), Kunststoffgetriebeöle, KFZ-Getriebeöle, LKW-Getriebeöle, Industriegetriebeöle (wie z. B. Kalandergetriebeöle, Reibradgetriebeöle, Schneckengetriebeöle, Stirnradgetriebeöle), Turbinenöle (wie z. B. Flugturbinenöle, Gasturbinenöle, Hydroturbinenöle, Dampfturbinenöle), Isolieröle, Instrumentenöle, Lagerschmieröle, Bremsflüssigkeiten, Transmissions Flüssigkeiten, Stoßdämpferöle, Wärmeträgeröle, Transformatorenöle. Fette. Kettenöle, Minimalmengenschmierstoffe, Öle zum Warm- und Kaltumformen (wie z. B. zum Walzen, Ziehen, Pressen), Öle für Öl oder wasserbasierte Metallbearbeitungsflüssigkeiten (z. B. zum Bohren, Fräsen, Hobeln, Schneiden), Brems- und Hydraulikõle, Faserschmiermittel, Schmierfette, Schmieröladditive, Viskositätsindex-Improver z.B. für Motorenschmieröle, Schmiermitteladditive, Antioxidanzien für z.B. Fette, Öle, Schmier- und Textilöle sowie für Polyolefine, als Konservierungsstoffe für z.B. Fette, Öle und in der Nahrungsmitteltechnik verstanden werden.

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate können als Pour Point Depresser/PPD und als Viakositätsindex Regulierungsmittel Anwendung findent: Derartige Stoffe können z.B. Ester des Eftlylen-vinylacetat Copolymeres, Vinylacetat alpha Olefin Copolymeres, Alkylesters von Styrol-Maleinsäureanhydrid Copolymeres, Alkylester von Maleinsäureanhydridgolymeren, Alkylester der Furnarsäurepolymeren, Polyalkylacrylaten, Polyalkylmetinacrylaten, Alkylestern von ungesättigten Carbonsäuren und alpha Olefinoopolymeren sein. Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate werden im Personal Care oder pharmazeutischen Bereich, in Kosmetika, als Ölkomponente, Waschrohstoff, Tensid, Emulgator, Surfactant, Konsistenzgeber, Entschlüumer, Rückfetter, als Komponente in Waschmitteln, Reinigungsmitteln, Haushaltsreinigern, in technischen Reinigern, als Wasch-, Netz- und Schaummittel, u.a. in koametischen Emulsionen, koametischen Formulierungen, Schampoos, Geschirrspülmitteln, Handwaschpasten, Tensidgrundlagen, Schaumkörpern für Zahnpasten, als Tensidbestandteil in Syndet- und Halbsyndetseifen, in Creme- und Tubenshampoos, in Stiftpräparaten, Salbengrundlagen, in Wachskompositionen für Pflegemittel, als oxidations- und ranzidüätsstabile Ölkomponente, sowie als Emfettungsmitteln, Antischaummitteln, als Reinigungsverstürker in der Trockenreinigung, als amphoteres Tenside, die in technischen Gebieten wie z.B. in der Metallbearbeitungen Verwendung finden, in technischen Reinigungs- und Entfettungsmitteln und als Korrosionsinhibitoren Bedeutung erlangen. Weitere Anwendungsgebiete sind in Desinfektionsmitteln, in der Parfümindustrie und Formutierungen als Geruchs- und Geschmackstoff.

5

10

15

20

25

30

35

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate sind Vorprodukte bei der Herstellung von quartiten Ammoniumverbindungen, wie z.B. Kationentensiden, Amphotensiden Anninoxiden, Alkylpropylendiaminen, Aminpolyglycolethern und in Textil- und Färbereihilfsmitteln oder als avivierende Komponente in Hasrpflegemitteln. Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate werden als Lederund Textilhilfsmittel z.B. in Netz- und Waschmitteln, Antimigrationsmitteln, Scheuermitteln, Mercerizierenden Mitteln, als Glanzmittel, Fomming agent, im Spin-Finishing Bereich, Bmulgstor als z.B. Spinnbadzusatz, Antistatika, Rückfetter, Softening agent, Färbemittel oder als Batifitbungsmittel z.B. zur Fasspriftperation eingesetzt.

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate finden in Agrarprodukten wie z.B. in Insektiziden als Lösungmittel, Aktivator und als Fizator Anwendung. Weiterhin dienen sie als Zwischen-b.z.w. Vorstufe für zahlreiche Pharmaka wie z.B. für Insektizide oder Fungizide.

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate können im Berghauund Bohrungsbereich eingesetzt werden. Dabei finden sie Verwendung in säurestabilen
Schäumern für Bohrlochbehandlungen, in technischen Schaummitteln (Schaum als Bohrspülung), als Lösungsmittel, Emulgator für Lösungsmittel oder als Emulsionsspalter z.B.
für Rohöl.

Der FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate besitzen Sammlereigenschaften in der Flotation, Solventextraktion (speziell Fettamine z.B. Alkylpropylendiamine und Etheramine) z.B. bei Apatit, Uran- Titan- oder Wolframerzen, Silikaten, Schwermetalloxiden, sulfidischen Erzen und salzartigen Mineralien, Entschäumer
und Kristallisationsmodifikatoren (z.B. für den Phosphat-Naßaufschluss), Filtrationsbeschleuniger und Schlammentwässerungsmittel, Antiabsetzmittel oder sie finden Anwendung als Dewatering-Fluid.

Der Einsatz von FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivate ist in der Bauindustrie gegeben als Zusatz in bauchemischen Anwendungen oder bauchemischen Additiven, worunter man Netz-, Dispergiermittel, Konservierungsmittel, Emulgatoren, UV-Stabilisatoren, Oberflächenadditive, Rheologieadditive und Entschaumer, als auch Netzmittel für Stanbe, Staubbindemittel z.B. in Mörteln, Betonarten, als Netz- und Schaummittel für hydraulische Bindemittel, in Antibeschlagmitteln oder Terenmittel versthen.

Der Binsatz von FT Alkohol oder deren Guerbet Alkohole bzw. deren Derivato für Straßenbau und bei Reparaturarbeiten sowie im Bautenschutz werden zunehmend kationische
Emulsionen eingesetzt, da diese ein sehr erwünschtes Brechverhalten und eine hohe Bindefestigkeit der Bitunenschicht am Gestein bewirken. Auch erhöht ein Aminzusstz zu
Heißbitumen die Umbüllung und Bindefestigkeit des Bitunens am Gesteinssplit. Man
setzt z.B. Alkylamine als auch ein daraus hergestelltes Alkylpropylendiamin in der Praxis
ein.

25 Experimentelle Daten

5

10

15

20

30

35

In Tabelle 2 werden Fischer-Tropsch-(SAFOL) Alkohole mit Oxoalkoholen verglichen. Vergleicht man die SAFOL Ester mit verschiedenen anderen Ester mit unterschiedlichen Verzweigungsgraden und Anteilen an linearen Alkoholen, so stellt man fest, dass die SAFOL Ester einen deutlich lineareren Charakter besitzen, als ihr Anteil an Verzweigungen vermuten ließe.

Der SAFOL Alkohol steht im Mittel zwischen dem zweiten und vierten Estertyp durch seinen Anteil an 50 % lineuren Alkoholen. Betrachtet man jedoch die physikalischen Eigenschaften, so stellt man fest, dass die Worte des SAFOL Phthalsäureesters aus dem Rahmen fallen. In der Regel stelgt die Viskosität mit der Verzweigung. Der Wert für den SAFOL Phthalsäureester liegt bei 20 °C jedoch signifikant unter der Viskosität vom zweiten

DE 203 03 420 U1

Auch für die Trimellitsäureester ist zu erkennen, dass z.B. die Viskositätswerte bei 20 °C für den SAFOL Ester niedriger sind, als beim achten Estertyp, was wieder auf ein lineares Verhalten schliessen läßt.

Der D-Peak und der Flammpunkt (196 °C) von SAFOL Trimellitatestern ist sehr hoch. Aus diesem Grund wäre der Ester z.B. für Hochtemperaturschmiermittel Anwendungen interessant.

Die SAFOL Ester allgemein besitzen einen deutlich lineareren Charakter, als ihr hoher Anteil an Verzweigungen vermuten ließe. Das ausgewogene Verhältnis zwischen linearen und verzweigten Alkylketten und deren typische Eigenschaften, führt zu einer Sonderstellung der FT-Alkohole und kann auf die diversen anderen Derivate (s.o.) übertragen werden.

15

5

10

30

35

Tab 2: Physikalische Esterdaten im Vergleich

					,		.,	١.,	\ · · i	ŀ۱		٠١,	١.
	80	Trimellitsame	CIZ			0	100	714	395	106	46	314	
	7	Trimellitsäure	C12-13	(FT-0)	SAFOL	20	90	786	279	122	-31	348	
	9	Trimellitsfure	C10-12			100	0	639	-	91	10	1	
Physicalische Esterdaten im Vergreich	VO.	Phthalshure	CIZ			٥.	100	504	142,1	89	-55	1	
msche esteruat	4	Phthalsture	C12-13	(g		46	*	920	616	106	-21	293	
		Phthalsame	C12-13	(FT-0)	SAFOL	92	95	220	81,7	114	Ŧ	536	
12D.Z:	64	Phthalsture	C12-C13	OIII)		8	20	518	87,0	115	2,0	292	
	-	Phthalsture	C10-C12			100	0	458	57,3	Ħ	6.	309	
	_	-5	sis			%		gmol	Ű		ပ္စ	ပ္စ	
	Estertyp	Säurebasis	Alkoholbasis			linearer	verzweigter Alkehol	MM	Viskosität bei 20°C	M	Pour Point	D-Peak	
	":	:::		Ħ,	1.	'i i'	1.7	I.į.	Ç1	•		1	

Schutzansprüche

5

10

15

20

25

- Alkoholmischung (FT-Alkohole) enthaltend Alkohole der Formel RCH₂OH, wobei R₁ definiert ist als R-CH₂- Rest der Verbindung RCH₂OH und
 - (a) filr von größer 20 Gew.% bis 80 Gew.% der Alkohole der Kohlenwasserstoff-Rest R 4 bis 20 Kohlenstoffatorne aufweist, linear und aliphatisch ist und
 - (b) für von größer 10 Gew.% bis 80 Gew.% der Alkohole der Kohlenwasserstoff-Restes R 4 bis 20 Kohlenstoffatome, bis zu 3 tertiäre Kohlenstoffatome aufweist, aliphatisch ist und keines der tertiären Kohlenstoffatome sich in 2- oder 3-Position bezogen auf die -OH Gruppe des Alkohols befindet.

und weiterhin ggf,

(c) bis zu 10 Gew.% andere Alkohole mit 5 bis 21 Kohlenstoffatomen in der Alkoholmischung enthalten sind.

wobei sich (a), (b) und (c) zu 100 Gew.% ergänzen, und Derivate der Alkohole dieser Alkoholmischung.

- FT-Alkohole gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass größer 70% aller Alkyl – Verzweigungen der Mischung, vorzugsweise größer 80%, der Mischung Methylund oder Ethyl-Gruppen, vorzugsweise Methyl-Gruppen, sind.
 - FT-Alkohole gemiß einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass größer 80%, vorzugsweise größer 95%, aller Reste R der Mischung -CH₂-CH₂-Gruppen gebunden an die -CH₂-OH Gruppe aufweisen.
 - FT-Alkohole gemäß einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzelchnet, dass auf jeden Rest R im Mittel 0,1 bis 2, vorzugsweise 0,2 bis 0,7, tertiäre Kohlenstoffatome entfallen.
 - Cherbetalkohole der Formel Ro-CH-OH (FT-Guerbetalkohole) herstellbar unter Verwendung der FT-Alkohole gem
 ß einem der vorhergehenden Amsprüche durch Guerbetreaktion oder Aldolkondensation, worin Ro definiert ist als Ro-CH₂ Rest der Verbindung Ro-CH₂OH, und deren Derivate.

30



- Derivate der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole gemäß mindestens einem der Ansortiche 1 bis 5, wobei es sich bei den Derivat handelt um:
 - Ester der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole, die ggf. halogeniert sind,
- Ester unter Verwendung von aus den FT-Alkoholen oder FT-Guerbetalkoholen erhältlichen Carbonsäure,
 - Polyglykolether der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole,
 - Ethersulfate und Sulfate der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole.
- Etherphoshate der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole,
- Ethercarboxylate der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole,
 - Sulfobernsteinsäureester und Ethersulfosuccinate der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole
 - Alkylphosphate der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole,
- Alkylphosphite der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole,
 - aus den FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkoholen durch Oxidation erhältlich Aldehyde.
 - aus den FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkoholen durch Oxidation erhältlich Carbonsäuren und deren Salze.
 - Halbacetale/ Acetale der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole .
- 20 heterosubstituierte Verbindungen der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole.
 - Amine der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole.
 - Metallorganische Verbindungen der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole.
 - Metallorgamsene Verbindungen der F1-Alkohole
 Eiher der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole,
 - Zuckerester der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole.
 - Zuckerether der FT-Alkohole oder FT-Guerbetalkohole oder
 - Alkoholate der FT-Alkohole oder FT-Querbetalkohole.
 - Zusammensetzung enthaltend die FT-Alkohole und/oder FT-Guerbetalkohole bzw. deren Derivate gemäß mindestens einem der vorhergebenden Ansprüche zusammen mit Polymer, Tensid und/oder Hydraulikfüssigkeit.

35

5

10

15

25

30

D03003_DEU_A01

Alkvisubstitulerte Phenois

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin alkylsubstituierte Phenole mit folgender Strukturformel:

$$R_2$$
, R_3 , R_4 , R_5

worin R₁ die in der Anmeidung am Anfang definierte Bedeutung hat und n für einen Wert von 0 bis 50 steht. Die Alkyfreste R₂ bis R₃ sind gleich oder verschieden und stehen für H, OH oder einen linearen, verzweigten, gesättigten, ungesätigten und/oder cyclischen C_xH_y-Rest, wobei x einen Wert von 1 bis 100 und y einen Wert von 3 bis 201 einnehmen kann.

Gegenstand der Anmeldung sind weiterhin alkylsubstitulerte Phenole mit folgender Strukturformel:

worin R_G die in der Anmeldung für Guerbetalkohole definiert Bedeutung hat und n steht für einen West von 0 bis 50. Die Alkylreste R_c bis R_g sind gleich oder verschieden und stehen für H, OH oder einen linearen, verzweigten, gesättigten, ungesättigten und/oder cyclischen C₆H₂-Rest, wobei x einen West von 1 bis 100 und y einen West von 3 bis 201 einnehmen kann.